

DIALOG(R)File 347:JAPIO (c) 2001 JPO & JAPIO. All rts. reserv.

04838052 **Image available**

MANUFACTURE OF SEMICONDUCTOR

PUB. NO.:

07-130652 [JP 7130652 A]

PUBLISHED:

May 19, 1995 (19950519)

INVENTOR(s):

OTANI HISASHI

APPLICANT(s):

MIYANAGA SHOJI SEMICONDUCTOR ENERGY LAB CO LTD [470730] (A Japanese

Company or Corporation), JP (Japan)

APPL. NO.:

05-294633 [JP 93294633]

FILED:

October 29, 1993 (19931029)

INTL CLASS:

[6] H01L-021/20; C01B-033/02; H01L-027/12; H01L-029/786;

H01L-021/336

JAPIO CLASS:

42.2 (ELECTRONICS -- Solid State Components); 13.2 (INORGANIC

CHEMISTRY -- Inorganic Compounds)

JAPIO KEYWORD:R002 (LASERS); R004 (PLASMA)

ABSTRACT

PURPOSE: To strictly control the introduced amount of a catalyst element in a method of obtaining crystalline silicon by heat treatment by using the catalytic element promoting crystallization.

CONSTITUTION: An extremely thin oxide film 13 is formed on an amorphous silicon film 12 formed on a glass substrate 11 and a water solution 14 of an acetate solution or the like having 10 to 200ppm (to be adjusted) of a catalytic element such as nickel. This state is held for a prescribed time and spin drying is performed by using a spinner 15. Then, heat treatment is performed at 550 deg.C for four hours so as to obtain a crystalline silicon film. In this constitution, concentration of a catalytic element in a finished crystalline silicon film can be accurately controlled by adjusting the concentration of the catalytic element in the solution.

DIALOG(R)File 352:Derwent WPI

(c) 2001 Derwent Info Ltd. All rts. reserv.

010262481

WPI Acc No: 1995-163736/199522

XRAM Acc No: C95-075733 XRPX Acc No: N95-128427

Crystallisation of amorphous silicon films - using a catalyst to accelerate the process

Patent Assignee: SEMICONDUCTOR ENERGY LAB (SEME); HANDOTAI ENERGY

KENKYUSHO KK (SEME)

Inventor: FUKUNAGA T; MIYANAGA A; OHTANI H; ZHANG H

Number of Countries: 008 Number of Patents: 014

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week	
EP 651431	A2	19950503	EP 94307986	Α	19941031	199522	В
JP 7130652	Α	19950519	JP 93294633	Α	19931029	199529	
JP 7135174	A	19950523	JP 93303436	Α	19931109	199529	
JP 7183540	Α	19950721	JP 94162705	Α	19940620	199538	
TW 264575	Α	19951201	TW 9410984	4 A	1994102	24 199608	8
EP 651431	A3	19950607				199610	
US 5643826	Α	19970701	US 94329644	Α	19941025		
CN 1110004	Α	19951011	CN 94112820) A	1994102	8 199735	
US 5923962	Α	19990713	US 94329644	Α	1994102	5 199934	
			US 95430623	Α	19950428	•	
CN 1223459	Α	19990721	CN 94112820) A	1994102	8 199947	7
<u></u>			CN 98120978	Α	19941028	3	
CN 1238553	Α	19991215	CN 94112820) A	1994102	28 200017	7
0. • 2. • • • • • • • • • • • • • • • • • • •			CN 99106954	Α	19941028	3	
JP 2000068204	A	20000303	JP 94162705	Α	19940620	200023	
			JP 99233210	Α	19940620		
JP 2000114543	Α	20000421	JP 93303436	Α	19931109	200031	
5. 2 00011 to the			JP 99233206	Α	19931109		
JP 2000138378	8 A	20000516	JP 93303436	Α	19931109	200032	
J1 200012027			JP 99233204	Α	19931109		

Priority Applications (No Type Date): JP 94162705 A 19940620; JP 93294633 A 19931029; JP 93303436 A 19931109; JP 93307206 A 19931112; JP 99233206 A 19931109; JP 99233204 A 19931109

Cited Patents: 1.Jnl.Ref; EP 612102; US 5130264; US 5147826; WO 8603621

Patent Details:

Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes

EP 651431 A2 E 31 H01L-021/20

Designated States (Regional): DE FR GB NL

Designated	States (11061011111/1-	
JP 7130652	Α	9 H01L-021/20	
JP 7135174	Α	13 H01L-021/20	
JP 7183540	Α	16 H01L-029/786	
TW 264575	Α	H01L-049/02	
EP 651431	A 3	H01L-021/20	
US 5643826	Α	26 H01L-021/228	
CN 1110004	Α	H01L-021/208	
US 5923962	Α	H01L-021/84	CIP of application US 94329644
			CIP of patent US 5643826
CN 1223459	Α	H01L-021/00	Div ex application CN 94112820
CN 1238553	Α	H01L-021/00	Div ex application CN 94112820
JP 2000068204	1 A .	16 H01L-021/20	Div ex application JP 94162705
JP 2000114543		13 H01L-029/786	Div ex application JP 93303436
JP 2000138378		12 H01L-029/786	Div ex application JP 93303436

Abstract (Basic): EP 651431 A

Mfg a semiconductor device comprises: (a) disposing a soln. in contact with a portion of a Si film on a substrate, the solution containing a catalyst for promoting crystallisation of the film; (b) crystallising the film by heating. Also claimed is the method using Ni as the catalyst and (III) the method as (I) in which crystals grow from the catalysed portion to a non catalysed portion and the devices (IV) made using the methods.

USE - Mfr. of electro-optical devices e.g. active matrix liq. crystal devices.

ADVANTAGE - Improved stability and reliability.

Title Terms: CRYSTAL; AMORPHOUS; SILICON; FILM; CATALYST; ACCELERATE; PROCESS

Derwent Class: E12; E31; L03; P81; U11; U14

International Patent Class (Main): H01L-021/00; H01L-021/20; H01L-021/208; H01L-021/228;

H01L-021/84; H01L-029/786; H01L-049/02

International Patent Class (Additional): C01B-033/02; G02F-001/1365; H01L-021/26;

H01L-021/268; H01L-021/316; H01L-021/336; H01L-027/12; H01L-027/13; H01L-031/00;

H01L-031/10

File Segment: CPI; EPI; EngPI

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平7-130652

(43)公開日 平成7年(1995)5月19日

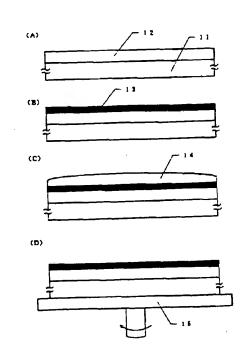
(51) Int.Cl. ⁶ H 0 1 L 21/20 C 0 1 B 33/02 H 0 1 L 27/12 29/786	識別記号 · E R	庁内整理番号 8122-4M 7202-4G 9056-4M 審査請求	F I H O 1 L 未請求 請求項	技術表示箇所 29/78 311 Y iの数14 FD (全 9 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	(1000) 10 E201		(71)出願人	株式会社半導体エネルギー研究所 神奈川県厚木市長谷398番地
ę.			(72)発明者	宮永 昭治 神奈川県厚木市長谷398番地 株式会社半 導体エネルギー研究所内

半導体作製方法 (54)【発明の名称】

(57)【要約】

【目的】 結晶化を助長する触媒元素を用いて、550 ℃程度、4時間程度の加熱処理で結晶性珪素を得る方法 において、触媒元素の導入量を精密に制御する。

[構成] ガラス基板11上に形成された非晶質珪素膜 12上に極等の酸化膜13を形成し、ニッケル等の触媒 元素を10~200ppm (要調整) 添加した酢酸塩溶 被等の水溶液14を滴下する。この状態で所定の時間保 持し、スピナー15を用いてスピンドライを行なう。そ して、550℃、4時間の加熱処理を行なうことによ り、結晶性珪素膜を得る。上記構成において、溶液中の 触媒元素の濃度を調整することで、完成した結晶性珪素 膜中における触媒元素の濃度を精密に制御することがで きる.



【特許請求の範囲】

【請求項1】 非晶質珪素膜上に該珪素膜の結晶化を助 長する触媒元素を含有させた溶液を塗布する工程と、

7

前記非晶質珪素膜を加熱処理することによる結晶化させ る工程と、

を有する半導体作製方法。

【請求項2】 非晶質珪素膜上に酸化膜を形成する工程 と、

前記酸化膜上に珪素膜の結晶化を助長する触媒元素を含 有させた溶液を塗布する工程と、

前記非晶質珪素膜を加熱処理することにより結晶化させ る工程と、

を有する半導体作製方法。

【請求項3】 非晶質珪素膜上に100A以下の酸化膜 を形成する工程と、

前記酸化膜上に珪素膜の結晶化を助長する触媒元素を含 有させた溶液を塗布する工程と、

前記非晶質珪素膜を加熱処理することにより結晶化させる工程と、

を有する半導体作製方法。

【請求項4】 非晶質珪素膜上に該珪素膜の結晶化を助 長する触媒元素を含有させた溶液を選択的に釜布する工 程と、

前記非晶質珪素膜を加熱処理することにより前記選択的 に溶液が整布された領域から、前記溶液が整布されなか った領域に向かって結晶成長を行なう工程と、

を有する半導体作製方法。

【請求項5】 請求項1または請求項2または請求項3 または請求項4において、

触媒元素としてNiを用いることを特徴とする半導体作 30 製方法。

【請求項6】 請求項1または請求項2または請求項3または請求項4において、

触媒元素として、Ni、Pd、Pt、Cu、Ag、Au、In、Sn、Pd、Sn、Pd、P、As、Sbから選ばれた一種または複数種類の元素をを用いることを特徴とする半導体作製方法。

【請求項7】 請求項1または請求項2または請求項3または請求項4において、

触媒元素として、VIII族、IIIb族、IVb族、Vb族元素から選ばれた一種または複数種類の元素を利用することを特徴とする半導体作製方法。

【請求項8】 請求項1または請求項2または請求項3 または請求項4において、溶液中の触媒元素の濃度を5 0ppm以下とすることを特徴とする半導体作製方法。

[請求項9] 請求項1または請求項2または請求項3または請求項4において、溶液中の触媒元素の濃度を10ppm以下とすることを特徴とする半導体作製方法。

【請求項10】請求項1または請求項2または請求項3 晶性を有するシリコン膜を得るためには、まず非晶質母または請求項4において、溶液中の触媒元素の濃度を変50 素膜を形成し、しかる後に加熱によって結晶化さればよ

化することによって、結晶性珪素膜中に含まれる触媒元素の機度を制御することを特徴とする半導体作製方法。

【請求項11】請求項1または請求項2または請求項3または請求項4において、触媒元素を含む溶液を塗布した後、所定の時間その状態を保持し、しかる後に不要な溶液を除去することを特徴とする半導体作製方法。

【請求項12】請求項10において、所定の時間を変化させることによって、結晶珪素膜中に含まれる触媒元素の濃度を制御することを特徴とする半導体作製方法。

10 【請求項13】非晶質珪素膜上に酸化膜を形成する工程と、

前記酸化膜上に珪素膜のNiを10~200ppm以下 含有させた酢酸塩溶液を満下する工程と、

該工程の後その状態を0.5分以上保持する工程と、

スピナーを用いて不要な溶液を除去する工程と、

前記非晶質珪素膜を加熱処理することにより結晶化させる工程と、

を有する半導体作製方法。

【請求項14】非晶質珪素膜上に直接あるいは間接に前 20 記非晶質珪素膜の結晶化を助長する触媒元素を含む溶液 を選択的に整布する工程と、

加熱処理を施すことにより、前記選択的に溶液が塗布された第1の領域を結晶成長させるとともに、該領域から前記選択的に溶液は塗布されなかった第2の領域へと結晶成長を行なう工程と、

を有し、

前記第1の領域の結晶珪素膜中における触媒元素の濃度 に比較して、前記第2の結晶性珪素膜中における触媒元 素の濃度が低いことを特徴とする半導体作製方法。

30 【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】木発明は結晶性を有する半導体の 作製方法に関する。

[0002]

[0003] TFTに利用される薄膜半導体としては、非晶質珪素膜を用いることが簡便であるが、その電気的特性が低いという問題がある。TFTの特性向上を得るためには、結晶性を有するシリコン膜は、多結晶シリコン、ボリシリコン、微結晶シリコン等と称されている。この結晶性を有するシリコン膜を得るためには、まず非晶質珪素瞳を形成し、しかる後に加数によって結晶ルコカビよ

.3

【0004】しかしながら、加熱による結晶化は、加熱 湿度が600℃以上の湿度で10時間以上の時間を掛け ることが必要であり、基板としてガラス基板を用いるこ とが困難であるという問題がある。例えばアクティブ型 の被晶表示装置に用いられるコーニング7059ガラス はガラス歪点が593℃であり、基板の大面積化を考慮 した場合、600℃以上の加熱には問題がある。

【0005】〔発明の背景〕本発明者らの研究によれ ば、非晶質珪素膜の表面にニッケルやパラジウム、さら 10 には鉛等の元素を微量に堆積させ、しかる後に加熱する ことで、550℃、4時間程度の処理時間で結晶化を行 なえることが判明している。

【0006】上記のような微量な元素(結晶化を助長す る触媒元素)を導入するには、プラズマ処理や蒸着、さ らにはイオン注入を利用すればよい。プラズマ処理と は、平行平板型のプラズマCVD装置において、電極と して触媒元素を含んだ材料を用い、水素等の雰囲気でブ ラズマを生じさせることによって非晶質珪素膜に触媒元 素の添加を行なう方法である。

【0007】しかしながら、上記のような元素が半導体 中に多量に存在していることは、これら半導体を用いた 装置の信頼性や電気的安定性を阻害するものであり好ま しいことではない。

【0008】即ち、上記のニッケル等の結晶化を助長す る元素(触媒元素)は、非晶質珪素を結晶化させる際に は必要であるが、結晶化した珪素中には極力含まれない ようにすることが望ましい。この目的を達成するには、 触媒元素として結晶性珪素中で不活性な傾向が強いもの を選ぶと同時に、結晶化に必要な触媒元素の量を極力少 30 なくし、最低限の量で結晶化を行なう必要がある。そし てそのためには、上記触媒元素の添加量を精密に制御し て等入する必要がある。

[0009] また、ニッケルを触媒元素とした場合、非 晶質珪素膜を成膜し、ニッケル添加をプラズマ処理法に よって行ない結晶性珪素膜を作製し、その結晶化過程等 を詳細に検討したところ以下の事項が判明した。

- (1) プラズマ処理によってニッケルを非晶質珪素膜上 に導入した場合、熱処理を行なう以前に既に、ニッケル は非晶質珪素膜中のかなりの深さの部分まで侵入してい 40 る.
- (2) 結晶の初期核発生は、ニッケルを導入した表面か ら発生している。
- (3) 蒸着法でニッケルを非晶質珪素膜上に成膜した場 合であっても、プラズマ処理を行なった場合と同様に結 晶化が起こる。

[0010] 上記事項から、ブラズマ処理によって導入 されたニッケルが全て効果的に機能していないというこ とが結論される。そして、 必要なのは非晶質珪素膜の 表面近傍に極微量のニッケルが導入されればよい」とい 50 は、結晶化終了後における膜中のニッケル濃度や耐フッ

うことが結論される。

【0011】非晶質珪素膜の表面近傍のみに極微量の二 ッケルを導入する方法、言い換えるならば、非晶質珪素 膜の表面近傍のみ結晶化を助長する触媒元素を極微量導 入する方法としては、蒸着法を挙げることができるが、 蒸着法は制御性が悪く、触媒元素の導入量を厳密に制御 することが困難であるという問題がある。

[発明が解決しようとする課題] 本発明は、触媒元素を 用いた600℃以下の熱処理による結晶性を有する薄膜 珪素半導体の作製において、

- (1) 触媒元素の量を制御して導入する。
- (2) 生産性の高い方法とする。 といった要求を満たすことを目的とする。

[0012]

【課題を解決するための手段】本発明は、上記目的を満 足するために以下の構成を用いることを主要な構成とす

「触媒元素を含む溶液を非晶質珪素膜表面に塗布し、こ のことによって、触媒元素の導入を行なう」

- 【0013】上記構成は以下の基本的な有意性を有す 20 る。
 - (a) 溶液中における触媒元素濃度は、予め厳密に制御 することが可能である。
 - (b) 溶液と非晶質珪素膜の表面とが接触していれば、 触媒元素の非晶質珪素への導入量は、溶液中における触 媒元素の濃度によって決まる。
 - (c) 非晶質珪素膜の表面に吸着する触媒元素が主に結 晶化に寄与することとなるので、必要最小限度の濃度で 触媒元素を導入できる。
 - 【0014】非晶質珪素膜上に結晶化を助長する元素を 台有させた溶液を塗布する方法としては、溶液として硝 酸塩、酢酸塩、硫酸塩の水溶液を用いる方法を挙げるこ とができる。この場合、非晶質珪素膜に直接上記溶液を **塗布すると、溶液が弾かれてしまうので、100A以下** の薄い酸化膜をまず形成し、その上に触媒元素を含有さ せた溶液を塗布することで、均一に溶液を墜布すること ができる。また、界面活性剤の如き材料を溶液中に添加 する方法により濡れを改善する方法も有効である。
 - [0015] また、溶液としてオクチル酸塩やトルエン 溶液を用いることで、非晶質珪素膜表面に直接墜布する ことができる。この場合にはレジスト塗布の際に使用さ れている密着剤の如き材料を予め墜布することは有効で ある。しかし塗布量が多過ぎる場合には逆に非晶質珪素 中への触媒元素の添加を妨害してしまうために注意が必 要である。

【0016】溶液に含ませる触媒元素の量は、その溶液 の種類にも依存するが、概略の傾向としてはニッケル量 として溶液に対して200ppm以下、好ましくは50 ppm以下(重量換算)とすることが望ましい。これ

5

酸性に鑑みて決められる値である。

【0017】また、触媒元素を含んだ溶液を選択的に墜 布することにより、結晶成長を選択的に行なうことがで きる。特にこの場合、溶液が塗布されなかった領域に向 かって、容液が塗布された領域から珪素膜の面に平行な 方向に結晶成長を行なすことができる。この珪素膜の面 に平行な方向に結晶成長が行なわれた領域を本明細書中 においては横方向に結晶成長した領域ということとす

[0018] またこの様方向に結晶成長が行なわれた領 10 域は、触媒元素の濃度を低いことが確かめられている。 半導体装置の活性層領域として、結晶性珪素膜を利用す ることは有用であるが、活性層領域中における不純物の 濃度は一般に低い方が好ましい。従って、上記機方向に 結晶成長が行なわれた領域を用いて半導体装置の活性層 領域を形成することはデバイス作製上有用である。

【0019】本発明においては、触媒元素としてニッケ ルを用いた場合に最も顕著な効果を得ることができる が、その他利用できる触媒元素の種類としては、好まし < IN i. Pd. Pt. Cu. Ag. Au. In. S n、Pd、Sn、Pd、P、As、Shを利用すること ができる。また、VIII族元素、IIIb、IVb、Vb元素から 選ばれた一種または複数種類の元素を利用することもで きる。

[0020]

【実施例】〔実施例1〕

【0021】本実施例では、ガラス基板上の結晶性を有 する珪素膜を形成する例を示す。まず図1を用いて、触 媒元素 (ここではニッケルを用いる) を導入するところ までを説明する。 本実施例においては、基板としてコー 30 ニング7059ガラスを用いる。またその大きさは10 0mm×100mmとする。

【0022】まず、非晶質珪素膜をブラズマCVD法や LPCVD法によってアモルファス状のシリコン膜を1 00~1500A形成する。ここでは、プラズマCVD 法によって非晶質珪素膜12を1000人の厚さに成膜 する。 (図1 (A))

[0023] そして、汚れ及び自然酸化膜を取り除くた めにフッ酸処理を行い、その後酸化膜13を10~50人に成膜する。汚れが無視できる場合には、この工程を 省略しても良いことは言うまでもなく、酸化膜13の代 わりに自然酸化膜をそのまま用いれば良い。なお、この 酸化膜13は極差のため正確な膜厚は不明であるが、2 0 A程度であると考えられる。ここでは酸素雰囲気中で のUV光の思射により酸化膜13を成膜する。成膜条件 は、酸素雰囲気中においてUVを5分間照射することに おって行なった。この酸化膜13の成膜方法としては、 熱酸化法を用いるのでもよい。また過酸化水素による処 理によるものでもよい。

酢酸塩溶液を塗布する工程で、非晶質珪素膜の表面全体 に酢酸塩溶液を行き渡らせるため、即ち濡れ性の改善の 為のものである。例えば、非晶質珪素膜の表面に直接酢 酸塩溶液を塗布した場台、非晶質珪素が酢酸塩溶液を弾 いてしまうので、非晶質珪素膜の表面全体にニッケルを 導入することができない。即ち、均一な結晶化を行うこ とができない。

6

[0025] つぎに、酢酸塩溶液中にニッケルを添加し た酢酸塩溶液を作る。ニッケルの濃度は100ppmと する。そしてこの酢酸塩溶液を非晶質珪素膜12上の酸 化膜13の表面に2m1流下し、この状態を5分間保持 する。そしてスピナーを用いてスピンドライ(2000 rpm、60秒) を行う。 (図1 (C)、(D))

[0026] 酢酸溶液中におけるニッケルの濃度は、1 0 p p m以上であれば実用になる。また溶液としては、 塩酸塩、硝酸塩、硫酸塩を用いることができる。また、 有機系のオクチル酸塩やトルエン溶液を用いることもで きる。この場合は、酸化膜13は不要であり、直接非晶 質珪素膜上に触媒元素を導入することができる。

【0027】上記溶液の塗布の後、5分間その状態を保 20 持させる。この保持させる時間によっても、最終的に珪 素膜12中に含まれるニッケルの濃度を制御することが できるが、最も大きな制御医子は溶液の濃度である。

[0028] そして、加熱炉において、窒素雰囲気中に おいて550度、4時間の加熱処理を行う。この結果、 基板11上に形成された結晶性を有する珪素薄膜12を 得ることができる。

【0029】上記の加熱処理は450度以上の温度で行 うことができるが、温度が低いと加熱時間を長くしなけ らばならず、生産効率が低下する。また、550度以上 とすると基板として用いるガラス基板の耐熱性の問題が **表面化してしまう。**

【0030】〔実施例2〕 本実施例は、実施例1に示す 作製方法において、1200人の酸化珪素膜を選択的に 設け、この酸化珪素膜をマスクとして選択的にニッケル を導入する例である。

【0031】図2に本実施例における作製工程の概略を 示す。まず、ガラス基板(コーニング7059、10c m角)上にマスクとなる酸化珪素膜21を1000A以 上、ここでは1200人の厚さに成膜する。この酸化珪 素膜21の膜厚については、発明者等の実験によると5 0 0 Aでも問題がないことを確認しており、膜質が緻密 であれば更に薄くても良いと思われる。

[0032] そして通常のフォトリソパターニング工程 によって、必要とするパターンに酸化珪素膜21をパー ニングする。そして、酸素雰囲気中における紫外線の照 射で薄い酸化珪素膜20を成膜する。この酸化珪素膜2 0 の作製は、酸素雰囲気中でUV光を5分間照射するこ とによって行なわれる。なおこの酸化珪素膜20の厚さ [0024] この酸化膜13は、後のニッケルを含んだ 50 は20~50A程度と考えられる(図2(B))。尚、

この濡れ性を改善するための酸化珪素膜については、溶 被とバターンのサイズが台致した場合には、マスクの酸 化珪素膜の親水性のみによっても丁度よく添加される場 合がある。しかしながらこの様な例は特殊であり、一般 的には酸化珪素膜20を使用したほうが安全である。

[0033] この状態において、実施例1と同様に10 0 ppmのニッケルを含有した酢酸塩溶液を5ml滴下 (10cm角基板の場合) する。またこの際、スピナー で50rpmで10秒のスピンコートを行い、基板表面 全体に均一な水膜を形成させる。 さらにこの状態で、5 分間保持した後スピナーを用いて2000rpm、60 秒のスピンドライを行う。 なおこの保持は、スピナー上 において0~100rpmの回転をさせながら行なって もよい。 (図2 (C))

[0034] そして550度 (窒素雰囲気)、4時間の 加熱処理を施すことにより、非晶質珪素膜12の結晶化 を行う。この際、ニッケルが導入された部分22の領域 から23で示されるように、ニッケルが導入されなった 領域へと横方向に結晶成長が行われる。

[0035] この23で示される横方向への結晶成長の 20 距離(μm)と、酢酸塩溶液中に合有されるニッケル液 度(ppm)との関係を図るに示す。なお、図3に示さ れるデータにおいては、ニッケルを合有する酢酸塩を塗 布した後の保持時間を5分間とした。

[0036] 図3を見れば分かるように、ニッケル濃度 を100ppm以上とすることによって、25μm以上 の成長距離を得ることができる。

【0037】また、酢酸溶液中に含まれるニッケルの濃 度が10ppmであっても、10μm程度の横方向成長 を得られることが予想される。

[0038] 図3に示すのは、ニッケルを含有する酢酸 塩を盤布した後の保持時間を5分間とした場合である が、この保持時間によっても権成長距離は変化する。

[0039] 例えば、ニッケル濃度が100ppmの場 合において、保持時間を1分以下とした場合には、保持 時間が長い程、横方向への結晶成長を長くすることがで きる。しかし、保持時間を1分以上とした場合には、僅 かづつ成長距離が長くなるだけで、顕著な違いを得るこ とができない。

[0040] また、ニッケル濃度を50ppmとした場 40 合においては、保持時間が5分までは、その時間が横方 向への結晶成長距離に比例するが、5分以上では飽和す る傾向が見られる。

【0041】なお以上の条件において保持時間をさらに 長くすると僅かづつであるが、さらに様方向への結晶成 長距離を大きくすることができる。 尚、これらの保持時 間は温度が変化するとその平衡に到達する時間が大きく 変わるため、温度を管理する必要があることを付加して おく。また、熱処理時間の温度を高くする、あるいは熱 処理時間を長くすることによっても全体として横方向へ *50*

の結晶成長を大きくすることができる。

【0042】図4と図5は、ニッケルを100ppm含 有した酢酸塩溶液を用いてニッケルを導入し、550 ℃、4時間の熱処理において、結晶化を行った場合の結 晶化後における珪素膜中のニッケル濃度をSIMS(2 次イオン質量分析)によって調べたデータである。

[0043] 図4は、図2の22の領域、即ちニッケル が直接導入された領域におけるニッケルの濃度を示す。 また図5は、図2の23で示されるように22の領域か ら横方向に結晶成長した領域におけるニッケルの濃度で ある。

【0044】図4と図5を見れば分かるように、横方向 成長した領域のニッケル濃度は、直接ニッケルを導入し た領域に比較してその濃度が約1桁小さいことが分か

【0045】また、直接ニッケルを導入した領域であっ ても、酢酸塩溶液中におけるニッケルの濃度を10pp mとすれば、結晶化させた珪素膜中におけるニッケル**湯** 度を10% c m-² レベルに抑えられることが分かる

[0046] そしてこのことから、酢酸溶液中における ニッケル濃度を10ppmとし、加熱処理温度を550 ℃以上、加熱処理時間を4時間以上とした場合における 結晶性珪素膜の横成長領域のニッケル濃度は10⁻⁻cm - ジレベル以下に抑えられることが結論される。

[0047] 本実施例で示したような方法によって形成 された結晶珪素膜は、耐フッ酸性が良好であるという特 徴がある。 本発明者らによる知見によれば、 ニッケルを プラズマ処理で導入し、結晶化させた結晶性珪素膜は、 耐フッ酸性が低い。

【0048】例えば、結晶性珪素膜上にゲイト絶縁膜や 層間絶縁膜として機能する酸化珪素膜を形成し、しかる 後に電極の形成のために穴開け工程を経て、電極を形成 をする作業が必要とされる場合がある。このような場 台、酸化珪素膜をバッファフッ酸によって除去する工程 が普通採用される。しかしながら、結晶性珪素膜の耐フ ッ酸性が低い場合、酸化珪素膜のみを取り除くことは困 難であり、結晶性珪素膜をもエッチングしてしまうとい う問題がある。

[0049] しかしながら、結晶性珪素膜が耐フッ酸性 を有している場合、酸化珪素膜と結晶性珪素膜のエンチ ッングレートの違い(選択比)を大きくとることができ るので、酸化珪素膜のみを選択的の除去でき、作製工程 上極めて有意なものとなる。

[0050] 〔実施例3〕 本実施例は、本発明の方法を 利用して作製した結晶性珪素膜を用いて、アクティブマ トリックス型の液晶表示装置の各画素部分に設けられる TFTを作製する例を示す。なお、TFTの応用範囲と しては、液晶表示装置のみではなく、一般に言われる薄 膜集積回路に利用できることはいうまでもない。

【0051】図6に本実施例の作製工程の概要を示す。

30

まずガラス基板上に下地の酸化珪素膜(図示せず)を2 0 0 0 A の厚さに成膜する。この酸化珪素膜は、ガラス 基板からの不純物の拡散を防ぐために設けられる。

【0052】そして、非晶質珪素膜を実施例】と同様な 方法で1000人の厚さに成膜する。そして、自然酸化 膜を取り除くためのフッ酸処理の後、薄い酸化膜20を 20 A程度の厚さに酸素雰囲気でのUV光の照射によっ て成膜する。

【0053】そして10ppmのニッケルを含有した酢 酸塩溶液を墜布し、5分間保持し、スピナーを用いてス ピンドライを行う。その後パッファフッ酸によって酸化 珪素膜20と21を取り除き、550度、4時間の加熱 によって、珪素膜100を結晶化させる。 (ここまでは 実施例1に示した作製方法と同じ)

[0054]次に、結晶化した珪素膜をバターニングし て、島状の領域104を形成する。この島状の領域10 4はTFTの活性層を構成する。そして、厚さ200~ 1500点、ここでは1000点の酸化珪素105を形 成する。この酸化珪素膜はゲイト絶縁膜としても機能す る。 (図6 (A))

[0055] 上記酸化珪素膜105の作製には注意が必 要である。ここでは、TEOSを原料とし、酸素ととも に基板温度150~600℃、好ましくは300~45 0℃で、RFプラズマCVD法で分解・堆積した。TE OSと酸素の圧力比は $1:1\sim1:3$ 、また、圧力は 0. 0.5~0. 5 torr、RFパワーは100~25 0wとした。あるいはTEOSを原料としてオゾンガス とともに滅圧CVD法もしくは常圧CVD法によって、 基板温度を350~600℃、好ましくは400~55 0℃として形成した。成膜後、酸素もしくはオゾンの雰 30 囲気で400~600℃で30~60分アニールした。

【0056】この状態でKrFエキシマーレーザー(波 長248nm、バルス幅20nsec) あるいはそれと 同等な強光を照射することで、シリコン領域104の結 晶化を助長さえてもよい。特に、赤外光を用いたRTA (ラピットサーマルアニール) は、ガラス基板を加熱せ ずに、珪素のみを選択的に加熱することができ、しかも 珪素と酸化珪素膜との界面における界面準位を減少させ ることができるので、絶縁ゲイト型電界効果半導体装置 の作製においては有用である。

[0057] その後、厚さ2000A~1μmのアルミ ニウム膜を電子ピーム蒸着法によって形成して、これを パターニングし、ゲイト電極106を形成する。アルミ ニウムにはスカンジウム (Sc) を0.15~0.2重 量%ドーピングしておいてもよい。次に基板をpH≒ 7、1~3%の酒石酸のエチレングリコール溶液に浸 し、白金を陰極、このアルミニウムのゲイト電極を陽極 として、陽極酸化を行う。陽極酸化は、最初一定電流で 220Vまで電圧を上げ、その状態で1時間保持して終 了させる。本実施例では定電流状態では、電圧の上昇速 50 に作製した多数のTFTをマトリクス状に配列せしめて

度は2~5 V/分が適当である。このようにして、厚さ 1500~3500Å、例えば、2000Åの陽極酸化 物109を形成する。(図6(B))

10

[0058] その後、イオンドーピング法(ブラズマド ーピング法ともいう)によって、各丁FTの島状シリコ ン膜中に、ゲイト電極部をマスクとして自己整合的に不 純物 (鱗) を注入した。ドーピングガスとしてはフォス フィン(P Ha) を用いた。ドーズ量は、1~4×10 □ cm⁻¹とする。

【0059】 さらに、図6 (C) に示すようにKrFエ キシマーレーザー (波長248nm、パルス幅20ns e c) を照射して、上記不純物領域の導入によって結晶 性の劣化した部分の結晶性を改善させる。レーザーのエ ネルギー密度は150~400mJ/cm²、好ましく は200~250mJ/cm² である。こうして、N型 不純物 (燐) 領域108、109を形成する。これらの 領域のシート抵抗は200~800Ω/□であった。

【0060】この工程において、レーザーを用いるかわ りに、フラッシュランプを使用して短時間に1000~ 1200℃(シリコンモニターの温度)まで上昇させ、 試料を加熱する、いわゆるRTA(ラピッド・サーマル ・アニール)(RTP、ラピット・サーマル・プロセス ともいう)を用いてもよい。

[0061] その後、全面に層間絶縁物110として、 TEOSを原料として、これと酸素とのプラズマCVD 法、もしくはオゾンとの滅圧CVD法あるいは常圧CV D法によって酸化珪素膜を厚さ3000A形成する。基 板温度は250~450℃、例えば、350℃とする。 成膜後、表面の平坦性を得るため、この酸化珪素膜を機 核的に研磨する。さらに、スパッタ法によってITO被 膜を堆積し、これをパターニングして画素電極111と する。 (図6 (D))

[0062] そして、層間絶縁物110をエッチングし て、図1 (E) に示すようにTPTのソース/ドレイン にコンタクトホールを形成し、クロムもしくは窒化チタ ンの配線112、113を形成し、配線113は画素電 極111に接続させる。

【0063】プラズマ処理を用いてニッケルを導入した 結晶性珪素膜は、酸化珪素膜に比較してパッファフッ酸 に対する選択性が低いので、上記コンタクトホールの形 成工程において、エッチングされてしまうことが多かっ

[0064] しかし、本実施例のように10ppmの低 濃度で水溶液を用いてニッケルを導入した場合には、耐 フッ酸性が高いので、上記コンタクトホールの形成が安 定して再現性よく行なうことができる。

[0065] 最後に、水素中で300~400℃で0. 1~2時間アニールして、シリコンの水素化を完了す る。このようにして、TFTが完成する。そして、同時 11

アクティブマトリクス型液晶表示装置として完成する。 [0066] 木実施例の構成を採用した場合、活性層中 に存在するニッケルの濃度は、1×10¹⁸ c m⁻¹程度あ るいはそれ以下であると考えられる。

[0067] 本実施例においては、ニッケルを導入した 部分を結晶化させた例を示したが、実施例2に示すよう にニッケルを選択的に導入し、その部分から横方向(基 板に平行な方向)に結晶成長した領域を用いて電子デバ イスを形成してもよい。この場合、デバイスの活性層領 域におけるニッケル濃度をさらに低くすることができ、 デバイスの電気的安定性や信頼性の上から極めて好まし い構成とすることができる。

【効果】ニッケルの導入方法として、溶液を用いること [0068] によって、ニッケルの濃度を精密に制御して添加できる ようになり、結晶性珪素膜を用いた信頼性の高い電子デ バイスを提供できる。

【図面の簡単な説明】

【図1】 実施例の工程を示す

【図2】 実施例の工程を示す。

[図3] 溶液中のニッケル濃度と様方向への結晶成長

距離との関係を示す。 [図4] ニッケルが導入された領域のニッケル濃度を 示す。

[図5] ニッケルが導入された領域から横方向に結晶 した領域におけるニッケル過度を示す。

12

【図6】 実施例の作製工程を示す。

[符号の説明]

11・・・・ガラス基板

12・・・・非晶質珪素膜

13・・・・酸化珪素膜

14・・・・ニッケルを含有した酢酸溶液膜

15・・・・ズビナー

21・・・・マスク用酸化珪素膜

20・・・・酸化珪素膜

11・・・・ガラス基板

104・・・活性層

105・・・酸化珪素膜

106・・・ゲイト電極

109・・・酸化物層

108・・・ソース/ドレイン領域

109・・・ドレイン/ソース領域

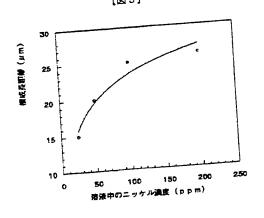
110・・・層間絶縁膜(酸化珪素膜)

111···画素電極 (ITO)

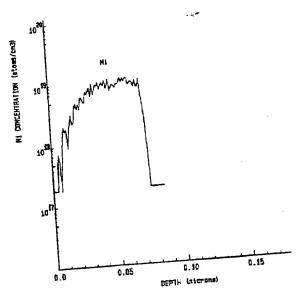
112・・・電板

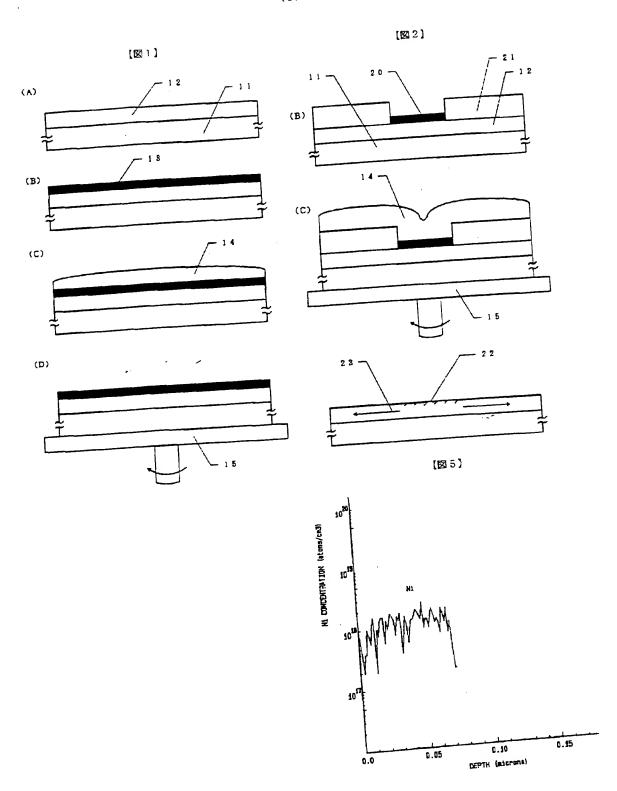
113 · · · 電極

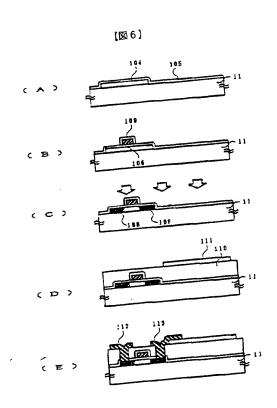
[図3]



[図4]







フロントページの統さ

(51) Int. Cl. 6 H O 1 L 21/336

技術表示箇所